#### ⑫公開特許公報(A) 平4-202336

⑤Int. Cl. 5 C 08 J B 05 D

識別記号

庁内整理番号

❸公開 平成 4年(1992) 7月23日

7/04 3/10 7/02 CFG J 7258-4F 8720-4D 8720-4D

審査請求 未請求 請求項の数 3 (全6頁)

樹脂成形品の塗装方法 60発明の名称

> 顧 平2-333351 **須特**

> > 彦

平2(1990)11月29日 22出 顧

浩 明 足 @発 明 者

静岡県御殿場市保土沢字炭焼沢1015 日本ジーイープラス チックス株式会社応用技術研究所内

広 道 @発 明 者

静岡県御殿場市保土沢字炭焼沢1015

チックス株式会社応用技術研究所内

茂 @発 明 水

静岡県御殿場市保土沢字炭焼沢1015 日本ジーイープラス

チックス株式会社応用技術研究所内

邦 者 @発 吅

大阪府豊中市豊南町南5丁目1番1号 吉村油化学株式会 社内

日本ジーイープラスチ の出 願 人 ックス株式会社

東京都中央区日本橋本町3丁目7番2号

吉村油化学株式会社 願人 勿出

大阪府豊中市豊南町南5丁目1番1号

1. 発明の名称

樹脂成形品の塗装方法

- 2. 特許請求の範囲
  - 1. ポリアミドを含む樹脂成形品を塗装する方法 において、

下記 (I) ~ (WI) のいずれかの構造式で表 される組成物を、有効成分として30重量%以上 含む界面活性剤で樹脂成形品を処理した後、ブ ライマーを塗布することなしに塗装を行うこと を特徴とする樹脂成形品の塗装方法。

$$R_{i} = \begin{bmatrix} CONH(CH_{z})_{x_{1}} & R_{z} \\ \vdots & \vdots & \vdots \\ R_{z} & R_{z} \end{bmatrix}$$
 (1)

$$R_{s} = \left[ CONH(CH_{z})_{n_{k}} + N \left( \frac{R_{s}}{R_{z}} \right) \right]$$

$$\left( II \right)$$

$$R_1 = \left[\begin{array}{c} C00 - A \xrightarrow{\uparrow} R_3 \\ X \xrightarrow{\downarrow} R_4 \end{array}\right]_z \tag{II}$$

$$R_{5} = \begin{bmatrix} coo - A^{-1}N & R_{7} \\ R_{5} & CH_{3} \end{bmatrix}$$
(IV)

(ここで,-A-:-CH2CH2-または -CH2CH-)

$$R_{1} = \left\{ \begin{array}{c} C \stackrel{N-CH}{\downarrow} x \\ N-CH x \\ 1 \stackrel{N-CH}{\downarrow} x \\ CH x CH x B \end{array} \right\}_{x}$$
 (V)

(ここで、B: -OH, -NHz,-NHOCRo, -OOCRo,

Ro: C:~Czz のアルキル基)

$$R_{5} - \left( \begin{array}{c} C \stackrel{\mathsf{N-CH}\,z}{\downarrow} \\ N-CH\,z \\ N-CH\,z \\ 0 \end{array} \right) \tag{VI}$$

$$R_{I} = \left(\begin{array}{c} R_{Z} \\ N = R_{Z} \end{array}\right) \tag{VII}$$

$$R_{5} - \left( \begin{array}{c} R_{5} \\ R_{7} \\ 0 \end{array} \right)$$
 (VII)

ここに、Ri、Rs: Caa およびCsi で不飽和脂 肪酸の重合により生成するダイマー酸およびト リマー酸のアルキル基、

ダイマー酸として、

である単環形,

CH<sub>3</sub> (CH<sub>2</sub>) • CH (CH<sub>2</sub>) 7COOH CH<sub>3</sub> (CH<sub>2</sub>) 7CH=C (CH<sub>2</sub>) 7COOH

である非環形,

である二環形.

のそれぞれの構造を有する脂肪酸などからのア ルキル基、

前記界面活性剤で処理する以前に、無機酸、有機酸および/またはそれらの塩を含む酸処理剤で処理する方法。

3. 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明は樹脂成形品、特に自動車のボディ、 バンパー等の焼き付け処理を要する成形品の塗 装方法に関するものである。

# 〔従来の技術〕

近年、自動車の軽量化、製造コストの低減等 の要求に合わせるために、従来の金属製に替来の低減替えて、ボディやパンパーに樹脂成形品が多くやや、される傾向にある。たとえば、フェニレンがダーンエニレンが、たとしてボリフェニレがが、大い樹脂とボリアミド樹脂があるが、他で使用されている。これらの樹脂成形品は、他等では金属に比して、これら、自動車全体を一体的に静電管

また、 $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$ ,  $R_7$ :  $C_1$  ~ $C_3$ のアルキル基および/ または  $(D0)_{\eta_1}$ H のポリアルキレングリコール基 ( n=1~10),

R<sub>4</sub>: C<sub>1</sub>~C<sub>2</sub>のアルキルキまたはベンジル基 または -(DO)H のヒドロオキシアルキル基また は -CH<sub>2</sub>COOC<sub>7</sub>H<sub>2</sub>m+1(n=1~3)の酢酸エステル基,

CH<sub>2</sub> ( B: -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-または-CH<sub>2</sub>-CH-)

X<sup>-</sup>: Cl<sup>-</sup>, Br<sup>-</sup>等のハロゲン基 -0S0<sub>2</sub>C<sub>n</sub>H<sub>2n+1</sub>(n=1~2)のモノアルキル硫酸基、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>, SO<sub>4</sub><sup>-</sup>, H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup>の鉱酸、C<sub>n</sub>H<sub>2n+1</sub> COOH(n=1~18) または-COOH 基を有する有機酸,

 $R_{z}^{-}: -CH_{z}COO^{-}, -(CH_{z})_{m}SO_{z}^{-} (n=1\sim3)$ .

2. 請求項1に記載のポリアミドを含む樹脂成形 品を塗装する方法において、

前記界面活性剤が、構造式 (I) ~ (VII) で 表される組成物を、有効成分として 50 重量% 以上含有する界面活性剤である方法。

3. 請求項1または2に記載のポリアミドを含む 樹脂成形品を塗装する方法において、

職職、 装する前には、專電性を付与し、かつ樹脂成形 を処理 品に対して中塗り塗装または上塗り塗装との密 着性を向上させる目的で、導電プライマーを塗 装する前処理が必要とされていた。しかし、專 電プライマー自体が高価である上、塗装・焼き 付け等の処理が煩雑であり、金属製ボディに比 して製造コストが上昇する欠点があった。

そこで、本発明者らは特開平 2-187174 号において、低コストで樹脂成形品を塗装する方法を開示した。しかし、この方法では塗料を塗布し、1回焼き付けすると、表面抵抗が増大し、静電塗装による塗料の付き回りが得られず、例えばリコートできないという欠点があった。

〔本発明が解決しようとする課題〕

本発明は、プライマー塗布を必要としない、 簡便で効果的な、樹脂成形品の塗装方法を提供 することを課題とする。

〔課題を解決するための手段〕

本発明の課題は、特許請求の範囲に記載の構成、すなわち、 下記(I)~(Wi)のいずれ

かの構造式で表される組成物を有効成分として 30重量%以上含む界面活性剤で樹脂成形品を処理した後、プライマーを塗布することなしに塗装を行うことを特徴とする樹脂成形品の塗装方法、

$$g_1 = \left[\begin{array}{c} CONH \left(CH_z\right)_{\mathcal{H}} \stackrel{R_z}{\longleftarrow} R_z \\ \vdots \\ R_z \end{array}\right]$$
 (1)

$$R_1 - \left[\begin{array}{c} COO - A \stackrel{+}{\longrightarrow} \left[\begin{array}{c} R_2 \\ X \stackrel{-}{\longrightarrow} R_3 \end{array}\right]_z \right]$$
 (III)

$$R_{5} = \begin{bmatrix} coo_{-}A - N & R_{7} \\ R_{8} \end{bmatrix}_{2}$$
 (IV)

(ここで,-A-:-CH2CH2-または -CH2CH-)

$$R_{1} = \left[\begin{array}{c} C \stackrel{N-CHz}{\downarrow} \\ N-CHz \\ I-R_{4} \\ CHzCHzB \end{array}\right]_{z}$$
 (V)

CH<sub>2</sub>(CH<sub>2</sub>) a CH(CH<sub>2</sub>) 7C00H i CH<sub>2</sub>(CH<sub>2</sub>) 7CH=C (CH<sub>2</sub>) 7C00H

である非環形。

である二環形,

のそれぞれの構造を有する脂肪酸などからのア ルキル基、

また、R<sub>2</sub>,R<sub>3</sub>,R<sub>4</sub>,R<sub>7</sub>: C<sub>1</sub> ~C<sub>3</sub>のアルキル基お よび/ または-(DO)<sub>M</sub>H のポリアルキレングリコ ール基 (n=1~10),

 $R_4$ :  $C_1 \sim C_2$ のアルキルキまたはベンジル基または - (DO) H のヒドロオキシアルキル基または -  $CH_2COOC_mH_{2n+1}(n=1\sim3)$ の酢酸エステル基

【ここで、B: -OH, -NHz,-NHOCR。, -OOCR。 Ro: C,~Czz のアルキル基】

$$R_{5} - \left[ \begin{array}{c} C \nearrow N - CH z \\ I \\ N - CH z \\ R_{5} - \end{array} \right]_{z} \tag{VI}$$

$$R_{I} = \left( \begin{array}{c} R_{z} \\ N - R_{z} \\ V - Q_{z} \end{array} \right)$$
 (VII)

$$R_{s} = \left[\begin{array}{c} R_{s} \\ N \\ R_{7} \end{array}\right] \tag{VB}$$

ここに、R<sub>1</sub>、R<sub>5</sub>: C<sub>3</sub>。およびC<sub>5</sub>; で不飽和脂肪酸の重合により生成するダイマー酸およびトリマー酸のアルキル基、

ダイマー酸として、

である単環形.

X: C1 ,Br 等のハロケン基 -0S03CnHzn+1
(n=1~2)のモノアルキル硫酸基、N03<sup>-</sup>,S04<sup>-</sup>,
HxP04<sup>-</sup>の鉱酸、CnHzn+1C00H(n=1~18) または
-C00H 基を有する有機酸。

R.: -CH<sub>2</sub>COO , -(CH<sub>2</sub>) SO<sub>3</sub> (n=1~3). によって解決される。

本発明にかかる塗装方法において被塗装樹脂 成形品として適する材料は、特に限定されない が、ボリアミド樹脂を成分とする多くの樹脂に 適用することができる。好適な例としては、自 動車のボディ、バンパー等に多用される、ポリ フェニレンエーテル樹脂とポリアミド樹脂とを 主たる成分とする樹脂組成物が挙げられる。

ボリフェニレンエーテルは、公知のものが使用でき、例えば、ボリ(2.6-ジメチル-1.4-フェニレン)エーテル、ボリ(2.6-ジエチル-1.4-フェニレン)エーテル、ボリ(2-メチル -6-エチル-1.4-フェニレン)エーテル、ボリ(2-メチル -6-プロビル-1.4-フェニレン)

エーテル、ポリ (2-エチル-6- プロピル-1,4-フェニレン) エーテルおよびこれらとズチレン ことの共重合体などが挙げられる。

また、ポリアミドについても公知のものが使用でき、その好ましい具体例として、ポリカブラミド (ナイロン6,6)、ポリヘキサメチレンセバカミド (ナイロン6,6)、ポリヘキサメチレンセバカミド (ナイロン6,10)、ポリウンデカンアミド (ナイロン11)、ポリドデカンアミド (ナイロン12)、非晶質ナイロン、およびこれらポリアミドの共重合体を挙げることができる。

上述の被塗装材料としての樹脂組成物において、ポリフェニレンエーテルとポリアミドとはクエン酸、無水マレイン酸、エポキシ化合物等の特定の官能基を有する化合物によって、すでに公知であるように相溶化されていることが好ましい。

また、この樹脂組成物はポリフェニレンエー テル樹脂およびポリアミド樹脂に加えて、ゴム 状重合体、例えば、天然ゴム、ブタジエン重合 体、ブタジェンースチレン共重合体及びその水 添物(ランダム共重合体、ブロック共重合体、 グラフト共重合体などすべて含まれる)、イソ プレン重合体、クロロブタジエン重合体、ブタ ジエンーアクリロニトリル共重合体、イソブチ レン重合体、イソブチレン-イソプレン共重合 体、アクリル酸エステル重合体、エチレンーブ ロピレン共重合体、エチレンープロピレンージ エン共重合体、チオコールゴム共重合体、多硫 化ゴム、ポリウレタンゴム、ポリエチレンゴム (例えば、ポリプロピレンオキシドなど) 、エ ピクロロヒドリンゴム等:スチレン系重合体、 例えば、スチレンもしくはその誘導体の単独重 合体並びに例えばポリプタジェン、ポリイソプ レン、ブチルゴム、EDPM、エチレンープロ ピレン共重合体、天然ゴム、エピクロロヒドリ ンのような天然または合成エラストマー物質を 混合あるいはこれらで変性されたスチレン系重 合体、さらには、スチレン含有共重合体、例え ば、スチレン-アクリロニトリル共重合体(S

AN)、スチレン一無水マレイン酸共重合体、スチレンーアクリロニトリループタジエン共重合体(ABS)を挙げることができる。本発明のために好ましいスチレン系重合体はホモポリスチレンおよびゴム強化ポリスチレン等を含むことができる。

また慣用の添加剤、例えば無機充填材、難燃剤、安定剤などを添加することもできる。

さらに、成形品への物性、整膜の密著性、製品の表面外観の改良等を考慮して、ポリフェニレンエーテル樹脂およびポリアミド樹脂は、本発明で用いる樹脂組成物中に、ポリフェニレンエーテルおよびポリアミドの合計量に対してそれぞれ0~70重量%および 100~30重量%の量が含まれることが好ましい。

本発明においては、上述した材料である樹脂 組成物を前述した構造式で表される界面活性剤 で処理した後、プライマーを塗布することなし に塗装を行う。

これらの界面活性剤は、一般に水、アルコー

ル (例えば、メチルアルコール、エチルアルコール、プロピルアルコール、イソプロピルアルコール、イソプロピルアルコール、ブチルア・ルコール等)、またはその他の有機溶剤(例えば1,1,1-トリクロロエタン、1,1,2-トリクロロエチレン、トルエン、キシレン、塩化メチレン、メチルエチルケトン等)の1種以上に溶解させた溶液として用いることができる。溶液中の界面活性剤濃度は特に制限的ではないが、有効成分として約0.1~20重量%溶液として用いることが好ましい。

上述の界面活性剤の処理は、スプレーによる 噴霧、浸漬等により実施することができる。

さらに、本発明にかかる塗装方法においては、 塗膜の良好な密着性を得るために無機酸、有機 酸および/またはそれらの塩を含む酸処理剤で 被塗装成形品を処理した後、界面活性剤による 処理を行うと都合がよい。

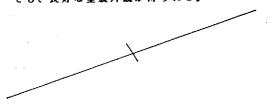
本発明で用いられる好ましい無機酸として、 例えば塩酸、硫酸、リン酸、硝酸を挙げること ができる。また、有機酸として、例えば半酸、

酢酸、プロピオン酸を挙げることができる。こ れらの中で、リン酸は特に適している。これら の酸は、一般に1または2以上の酸の水溶液と して用いることができる。また、酸処理剤とし て前述した酸の塩類を使用することもできる。 これらの塩類は、通常酸と共に使用されるが、 それが酸性である場合には単独で使用すること も可能である。塗膜の良好な密着性および外観 を得るための酸処理水溶液中の酸の濃度は、酸 の種類、処理温度および処理時間によって変化 する。例えば、リン酸の場合には、80℃以上 の温度で60秒間以上処理することにすれば、 0.001 %以下の濃度でも可能であるが、実用的 には1~50%の濃度において常温 (23℃) ~80℃の温度で60~300秒間処理するこ とが好ましい。

本発明の塗装方法においては、前記界面活性 剤による処理の後、プライマー (導電プライマーを含む)を塗布することなしに上塗り塗料の 塗布を、例えば静電塗装、エアスプレー塗装等 によって行う。なお、必要であれば、上塗り塗装の前に中塗り塗装を行うこともできる。また上塗り塗料としては、自動車本体の上塗り塗料として用いられている、例えばメラミン架橋タイプのボリエステルポリオール樹脂系塗料、メラミン架橋タイプのアクリル樹脂系塗料等すべての塗料を用いることができる。

#### 〔発明の効果〕

本発明にかかる塗装方法に用いられる界面活性剤は、従来の界面活性剤に比して、塗装後の焼き付けによっても表面抵抗の低下が少ないため、静電塗装によってリコートできる。また従来より塗料のハジキが少ない効果がある。したがって、界面活性剤の付着量にばらつきがあっても、良好な塗装外観が得られる。



#### 〔実施例〕

以下、本発明の実施例を開示する。基材としてGTX6006(商品名、ボリフェニレンエーテール 付脂とボリアミド樹脂を含む樹脂組成物:日本ジーイープラスチックス 餓製)を使用した。これらの基材を60℃の20重量%リン酸水溶液に5分間浸漬した後、水洗し、熱風乾燥器中100℃、5分間乾燥した。このように処理した基材に、下記の(K)式で示される界面活性剤、エリークPS920(商品名、第4級アンモニウム塩型界面活性剤:吉村油化学餓製、有効成分50%)を下記に示す濃度となるようにイソプロピルアルコールで希釈した溶液を使用した。

上記溶液に上述の基材を浸漬し、垂直に立てかけて 75 ℃の温度で乾燥した。このようにして得られた試験片について、下記の試験を行った。

### (1) 表面抵抗

JIS K 6911「熱硬化製プラスチックスの一般 試験方法」に従い、試験片の表面抵抗を測定し た。また、界面活性剤処理後の基材を、数回に わたり160 ℃の熱風オープンで 30 分間焼き付 けを行い、常温で1時間放置した後、焼き付け ごとの表面抵抗を測定した。

#### (2) 塗装密着及び塗装外観評価

試験片に塗料として、アミラック白(商標、 関西ペイント瞬製)を静電塗装法によって墜布 し、10分間放置した後、140 ℃の熱風オーブン で30分間焼き付けし、35μの塗膜を得た。得ら れた塗装板の塗装外観を目視によって評価し、 また、下記の塗膜密着試験を行った。

# ①初期密着性試験

JIS K 5400 に従った基盤目試験後、テー

プ制難を行い、100 個枡目の内、塗膜の残った枡目の数を数える。

## ②二次密着性試験

試験片を 40 ℃の温水に 10 日間浸漬後、 前記初期密着性試験と同様な試験を行う。

以上の評価及び試験の結果は表1に示す通り である。また、塗装外観は以下の基準で評価した。

〇:外観良好

△:若干の塗装ハジキ有り

×:塗装のハジキが著しい

			表 1		
界面活性剂濃度		1 %	3 %	5 %	10 %
麦	初期	2.3×10°	1.7×10"	8.1x107	7.9×10°
面	1回烧付後	7.7×10°	3.5×10*	9.7x10*	9.3×10
抵	2回焼付後	3.5×10°	8.1×10°	1.4x10*	9.5×107
抗	3回烧付後	6.1×10°	9.2×10°	2.6x10*	0.8×10*
(Ω-c=)	4回焼付後	8.9×10°	9.3×10°	2.9x10*	1.0×10*
初期密着		100/100	100/100	100/100	100/100
		100/100	100/100	100/100	100/100
	外 観	0	0	0	0

## (比較例)

界面活性剤として次式 (X) で示される界面 活性剤、エリーク PS 909(商品名、第4級アン モニウム塩型界面活性剤、吉村油化学物製、有 効成分 50 %) を使用した以外は、実施例1と 同様にして実験を行った。結果は表2に示す通 りである。

表 2

	二次密着	100/100	100/100	100/100	100/100
初期密着		100/100	100/100	100/100	100/100
(Ω·c=)	4回烧付後	10""以上	1012以上	10''以上	10'*以上
抗	3 回焼付後	10'2以上	10,3以上	10'*以上	10'*以上
抵	2 回焼付後	10'*以上	10'*以上	1017以上	10'*以上
面	1回焼付後	10'"以上	10"以上	10''以上	1.1x10'
麦	初期	6.8×10*	3.8×10 <sup>7</sup>	9.7×10*	6.5×10*
界面活性刺激度		1 %	3 %	5 %	10 %